Inhalt von Band 42.

Heft 1.

Ausgegeben im Januar 1939.	Seite
Werner Kuhn, Beziehungen zwischen Viscosität und elastischen Eigenschaften	
amorpher Stoffe. (Mit 2 Figuren im Text)	
G. Kortüm, Über die Zuordnung von Elektronenbanden in Lösungsspektren.	
I. Die Lichtabsorption aromatischer Nitroverbindungen. (Mit 7 Figuren	
im Text)	
Fritz Bandow, Über die Wirkung von Befeuchtung auf die Fluorescenzhellig-	
keit von adsorbierten Farbstoffen. (Mit 1 Figur im Text)	67
Heft 2.	
Ausgegeben im Februar 1939.	
Otto Schmidt, Die Charakterisierung der einfachen und Krebs erzeugenden aromatischen Kohlenwasserstoffe durch die Dichteverteilung bestimmter Valenzelektronen (B-Elektronen). (Zweite Mitteilung über Dichtever-	
teilung der B-Elektronen.) (Mit 9 Figuren im Text) Klaus Clusius und Karl Weigand, Über den Dampfdruck des Xenons und über eine Beziehung von LENNARD-JONES, sowie die Konstanz des	
Verhältnisses T_{ϵ}/T_k bei den Edelgasen. (Mit 1 Figur im Text)	
Erich Schröer, Bemerkung zu einigen Chemiluminescenzreaktionen des Schwefels	117
L. Kahovec und J. Wagner, Studien zum Raman-Effekt. Mitteilung 96: Alkyl-	
jodide. (Mit 3 Figuren im Text)	123
W. Jost, Bemerkungen zum Mechanismus der Detonationsvorgänge. (Mit 4 Figuren im Text)	136
M. Straumanis, A. Ieviņš und K. Karlsons, Hängt die Gitterkonstante von	
der Wellenlänge ab? Präzisionsmessungen von Gitterkonstanten des	
LiF, NaF, As ₂ O ₃ , TlCl und TlBr	
F. Halla und E. Montignie, Notiz über das System Mn-Bi	
Fritz Bandow, Über die Adsorptionszahlen der Porphyrine	155
Heft 3 und 4.	
Festschrift für Otto Hahn.	
Ausgegeben im März 1939.	
	1=0
Kurt Starke, Zur Struktur künstlicher Magnetite. (Mit 1 Figur im Text) Otto Erbacher, Gewinnung des künstlichen radioaktiven Phosphors $^{32}_{15}P$ in un-	
wägbarer Menge aus Schwefelkohlenstoff	173
S. Flügge und K. E. Zimens, Die Bestimmung von Korngrößen und von Diffusionskonstanten aus dem Emaniervermögen. (Die Theorie der Emanier-	
methode.) (Mit 12 Figuren im Text)	170
Leslie G. Cook, Untersuchungen über Chrom- und Eisenhydroxyde und ihre Bedeutung für die Emaniermethode. (Mit 14 Figuren im Text)	221

	Seite
Clara Lieber, Über strukturelle Veränderungen von entwässertem Bariumchlorid	
beim weiteren Erhitzen. (Mit 6 Figuren im Text)	240
H. W. Kohlschütter und E. Kalippke, Strukturelemente amorpher Eisen-	
hydroxyde. (Mit 7 Figuren im Text)	249
S. Flügge und G. v. Droste, Energetische Betrachtungen zu der Entstehung	
von Barium bei der Neutronenbestrahlung von Uran. (Mit 1 Figur	OM :
im Text)	
E. Cremer, Selbstdiffusion in flüssigem Wasserstoff. (Mit 1 Figur im Text) .	281
J. Mattauch und H. Lichtblau, Die Isotopenzusammensetzung und das Atom-	
gewicht von Molybdän. (Mit 1 Figur im Text)	288
Heft 5.	
Ausgegeben im März 1939.	
W. Franke und HJ. Schumacher, Die photochemische durch Brom und durch	
Chlor sensibilisierte Oxydation von Trichlorbrommethan	297
HJ. Schumacher, Über die Lichtreaktion zwischen Chlor und Trichlor-	
brommethan	324
K. L. Müller und HJ. Schumacher, Die photochemische Bromierung von Trans-	
dichloräthylen und der photochemische durch Brom sensibilisierte	
Zerfall von Dichlordibromäthan. (Mit 1 Figur im Text)	327
Paul Günther und Luise Holzapfel, Die Zersetzung von Wasserdampf durch	
Röntgenstrahlen	346
L. Küchler und H. Theile, Der thermische Zerfall des Äthans bei Zusatz von	
Fremdgasen. (Mit 4 Figuren im Text)	359
Klaus Schäfer, Über den Dampfdruckunterschied und die Molwärme von	
Ortho- und Parawasserstoff. (Mit 1 Figur im Text)	380
Heft 6.	
Ausgegeben im April 1939.	
Albert Frank und Klaus Clusius, Präzisionsmessungen der Verdampfungswärme	
der Gase O2, H2S, PH3, A, COS, CH4 und CH3D. (Mit 5 Figuren im	
Text)	395
K. Wieland, Das sichtbare Fluorescenzspektrum von HgCl und die daraus	
berechnete Bildungswärme von dampfförmigem Quecksilberchlorid	
(HgCl ₂). (Mit 2 Figuren im Text)	422
E. Hoja, Vorgeschichte der Pt-Elektrode und ihr Einfluß auf den Licht-	
potentialsprung. (Mit 1 Figur im Text)	432
Autorenregister von Band 42	440
Sachregister zu Band 37-42	442
Autorenregister zu Band 37-42	493

- 48

42. BA

AKA

physik. Cher